# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-119413

(43) Date of publication of application: 30.04.1999

(51)Int.CI.

G03F 7/00 B41C 1/05 B41N 1/14 G03F 7/004 G03F 7/004

G03F 7/027

(21)Application number: 09-276943

(71)Applicant: MITSUBISHI CHEMICAL CORP

(22)Date of filing:

09.10.1997

(72)Inventor: URANO TOSHIYOSHI

YAMAOKA TSUGIO

# (54) DIRECT PHOTOSENSITIVE LITHOGRAPHIC PRINTING PLATE

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a direct photosensitive lithographic printing plate high in sensitivity and image reproducibility and superior in ink receptivity in an image and the like. SOLUTION: In the direct photosensitive lithographic printing plate where the photosensitive layer containing a light absorber for 600-1300 nm wavelength lights and an organic polymer and a hydrophilic layer are formed in this order on a support, and the hydrophilic layer formed on the photosensitive layer contains the graft polymer of a hydrophilic acrylic monomer represented by the formula, in which each of R1 and R2 is H atom or an alkyl group; each of R3 and R6 is an alkylene or alkyleneoxy group or the like; each of R4 and R5 is H atom or a cellulose residue or the like; and each of (I) and (m) is 0, 1, 2, or 3.

### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-119413

(43)公開日 平成11年(1999) 4月30日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>		識別記号		FI						
G03F	7/00	503		G 0	3 F	7/00		503		
B41C	1/05			B 4	1 C	1/05				
B41N	1/14			B 4	1 N	1/14				
G03F	7/004	5 0 1		G 0	3 F	7/004		501		
0001	1,001	505						505		
			審査請求	未請求	旅館	項の数10	OL	(全 24 頁)	最終頁に続く	
(21)出願番号	+	特願平9-276943		(71)	出願	•	000005968 三菱化学株式会社			
(00) (UBS III		平成9年(1997)10月9日						ー 区丸の内二丁	目5番2号	
(22)出顧日		一种成分平(1991)1071 5日		(72)	発明					
				神奈川県横浜市育業区鴨志田町1000番地						
								会社横浜総合		
				(72)	発明					
				\ \'-'	,,,,			本中山3丁目	22-7	
				(74)	代理			川・曉司		
				1	, 4-1	71-22				
				ł						

# (54) 【発明の名称】 ダイレクト感光性平版印刷版

### (57)【要約】 (修正有)

【課題】 感度、画像再現性が高く、画線部のインク着 肉性等に優れたダイレクト感光性平板印刷版を提供する。

【解決手段】 基板上に、基板から、600~1300 nmの光を吸収する光吸収剤及び有機高分子物質を含有する感光性層、及び親水性層がこの順に形成されてなるダイレクト感光性平版印刷版において、親水性層が感光性層表面に形成された下記一般式(I)で示される親水性アクリル系単量体のグラフト重合体を含有することを特徴とする。

特徴とする。
$$H C = C \leftarrow R^6 \rightarrow_m C \leftarrow R^8 \rightarrow_\ell N < R^5$$

$$R^1 R^2$$

(1)

(式中、 $R^1$  ,  $R^2$  は、水素原子、アルキル基を、  $R^3$  ,  $R^6$  は、アルキレン基、アルキレンオキシ基など を、 $R^4$  ,  $R^5$  は、水素原子、セルロース残基などを示す。 1 及びmは、 $0\sim3$  の整数を示す。)

【特許請求の範囲】

【請求項1】 基板上に、該基板から少なくとも、600~1300nmの光を吸収する光吸収剤及び有機高分子物質を含有する感光性層、及び親水性層がこの順に形成されてなるダイレクト感光性平版印刷版において、前記親水性層が、少なくとも感光性層表面に形成された下記一般式(I)で示される親水性アクリル系単量体をグラフト重合させた親水性アクリル系重合体を含有することを特徴とするダイレクト感光性平版印刷版。

【化1】

(式中、 $R^1$  ,  $R^2$  は、それぞれ独立して水素原子、置換基を有していても良い炭素数 $1\sim5$ のアルキル基を示し、 $R^3$  ,  $R^6$  は、それぞれ独立して、置換基を有していても良い炭素数 $1\sim5$ のアルキレン基、アルキレンオキシ基又はアルキレンアミノ基を示し、 $R^4$  ,  $R^5$  は、それぞれ独立して水素原子、置換基を有していても良い炭素数 $1\sim5$ のアルキル基、セルロース残基、 $HR^1$  C =  $CR^2$  ( $R^6$ ) m C (O) C ( $R^3$ ) n NH - 基を示す。また、n R $^4$  R $^5$  は一緒になって、ヘテロ環基を形成しても良い。1及びmは、それぞれ独立して、 $0\sim3$  の整数を示す。)

【請求項2】 光吸収剤が有機ホウ酸塩色素であることを特徴とする請求項1に記載のダイレクト感光性平版印刷版。

【請求項3】 基板を構成する基材の熱伝導度が0.2 W/mK以下であることを特徴とする請求項1又は2に 記載のダイレクト感光性平版印刷版。

【請求項4】 基材の密度が2.0g/cm³以下であることを特徴とする請求項3に記載のダイレクト感光性平版印刷版。

【請求項5】 基板が、前記基材と該基材の表面(感光性層側)に設けられたインク着肉性層とから成ることを特徴とする請求項1乃至4の何れかに記載のダイレクト感光性平版印刷版。

【請求項6】 インク着肉性層が発泡プラスチックからなることを特徴とする請求項5に記載のダイレクト感光 40性平版印刷版。

【請求項7】 発泡プラスチックが発泡ポリエチレンテレフタレート、発泡ポリプロピレン、または発泡ポリエチレンであることを特徴とする請求項6に記載のダイレクト感光性平版印刷版。

【請求項8】 インク着肉性層の密度が1.5g/cm 3 以下であることを特徴とする請求項5乃至7に記載のダイレクト感光性平版印刷版。

【請求項9】 基材の裏面に補強層を設けることを特徴とする請求項1乃至8に記載のダイレクト感光性平版印 50

刷版。

【請求項10】 感光性層が、硝化度2~13であり且 つ平均重合度20~200であるニトロセルロースを含 有することを特徴とする請求項1乃至9に記載のダイレ クト感光性平版印刷版。

2

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はデジタル画像データから半導体レーザーあるいは、これに準ずる高密度光露光の可能な光源を用い、直接、平版印刷版を形成し得るダイレクト感光性平版印刷版に関する。更に詳しくは、基板上に該基板から少なくとも感光性層及び親水性層をこの順に有するダイレクト感光性平版印刷版に関する。【0002】

【従来の技術】近年、近赤外半導体レーザー及びコンピュータを用いるデジタル画像処理技術の進歩に伴い、コンピュータ上で形成されたデジタル画像データから印刷版用銀塩フィルムを用いることなしに直接感光性平版印刷版上に近赤外半導体レーザーで走査露光を行い、露光部分を不溶化した後水溶液現像処理(湿式現像処理)により画像を形成し製版する、あるいは露光部分を劣化させ、又は昇華、溶融させ除去する(乾式現像処理)ことにより画像を形成し製版する、レーザーダイレクト製版技術が注目されている。

【0003】該デジタル印刷システムに使用される、ダ イレクト感光性平版印刷版に関しては、種々の試みがな されているが、例えば、(イ)支持体上に感光性層、親 水性層をこの順に塗設し、感光性層の露光部のアプレー ションにより生ずる熱に応答して、同時に親水性層を溶 融し、揮発あるいは燃焼等により除去するもの(特開平 7-314934、特開昭55-105560、特開昭 54-6603)、(ロ)透明支持体上に感光性層を塗 設した転写シートを親水化処理を施した印刷版基板上 に、感光性層と親水化表面とが合うように重ねた後、転 写シートの支持体側よりレーザー露光し、露光部の感光 性層をアブレーションさせることにより該基板表面に転 写させるもの(特開昭50-102402)、(ハ)レ ーザー照射により、親水性の感光性層を疎水化させるも の (特開平7-1850) 等が知られている。これらの うち(イ)の方法が画像形成処理が最も簡便であり、ま た、通常画質より優れたものが得られ易いのでより好適 と考えられている。

【0004】しかしながら、上記(イ)の方法のアプレーションを利用する従来のレーザーダイレクト感光性平版印刷版においては、親水性層の強度と除去性を両立させることが困難であった。即ち、耐刷性を確保する目的で親水性層の強度を上げると、除去性が低下し、それに伴って感度、画像再現性、画線部分のインク着肉性が低下する傾向があった。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、アプレーションによる親水性層の除去性を高めることにより、感度、画像再現性が高く、画線部のインク着肉性に優れたダイレクト感光性平版印刷版を提供しようとするものである。また、本発明の他の目的は、親水性層の強度と除去性を共に備えることにより、耐刷性及び、感度、画像再現性、インク着肉性等の印刷適性のいずれにも優れたダイレクト感光性平版印刷版を提供しようとするものである。

### [0006]

【課題を解決するための手段】本発明者等は種々検討の結果、親水性層に特定の重合体を含有させることにより、かかる目的を達成し得ることを知った。すなわち、本発明の要旨は、基板上に、該基板から少なくとも、600~1300nmの光を吸収する光吸収剤及び有機高分子物質を含有する感光性層、及び親水性層がこの順に形成されてなるダイレクト感光性平版印刷版において、前記親水性層が少なくとも感光性層表面に形成された下記一般式(I)で示される親水性アクリル系単量体をグラフト重合させた親水性アクリル系重合体を含有することを特徴とするダイレクト感光性平版印刷版に存する。

### [0007] [化2]

#### [0009]

【発明の実施の形態】本発明に用いられる好ましい基板は、通常の平版印刷機にセットできるたわみ性を有し、印刷時にかかる荷重に耐えうるものであれば、特に限定されるものではないが、更にかかる従来の基板としての機能に加え、感光性層に吸収された光のエネルギーにより発生した熱が基板を伝わり拡散することを防ぎ、感光性層及び親水性層のアブレーションの効果を高める機能を有するものが好ましい。該基板は以下詳細に説明する如く、基板の構成の中心要素となる基材(以下、単に基材と称す)自体で使用することもできるが、種々の機能を付加する目的で、該基材とその感光性層側表面(以50

下、単に表面という)に設けられたインク着肉性層及び /又は裏面に設けられた補強層とから成るもの(以下、 複合基板と称す)も用いられる。

【0010】前記アプレーションの効果を高める機能を発現させる目的においては、基材は熱伝導度が低いものであるほど断熱性に優れ即ち熱の拡散を防ぐため好ましい。本発明に用いられる基材としては、300K(27℃)における熱伝導度が通常0.2W/mK以下のものが好ましく、さらに熱拡散の防止効果を高めるためには、0.15W/mK以下のものが好ましい。

【0011】また、熱伝導度を低く抑え、断熱効果を高 めるために、基材の材料中に空気等の気体を含有したも の、即ち密度の低いものが好ましく用いられる。前記断 熱効果を高めるために、基材の密度は 2 . 0 g / c m³ 以下が好ましく、1.5g/cm³以下が更に好まし い。該基材の具体例としては、上質紙、樹脂加工紙、コ ート紙、アート紙、写真印画紙原紙、ポリプロピレン等 から作製された合成紙等の紙類;木板;ポリエチレンテ レフタレートシート、ポリプロピレンシート、ポリエチ レンシート、ポリスチレンシート或いはこれらの発泡体 等の発泡していても良いプラスチックシート;アルミ 板、銅板等の金属板を挙げることができるが、基板の寸 法安定性、インクに含まれる溶剤等に対する耐薬品性、 断熱性等の観点から、コート紙、アート紙、写真印画紙 原紙、樹脂加工紙、合成紙、発泡ポリエチレンテレフタ レートシート、発泡ポリプロピレンシート、発泡ポリエ チレンシートが好ましい。

【0012】基材の厚さは $10\mu$ m $\sim 3$ mm、好ましくは $20\mu$ m $\sim 1$ mm、更に好ましくは $50\mu$ m $\sim 500$  $\mu$ mである。本発明に用いられる基材の感光性層側(以下表面という)には、感光性平版印刷版の画像部のインク着肉性を高めるために、適当なクッション性を有し、インクローラーとの密着性が高く、インク転写性を高める効果のあるインク着肉性層を設け、複合基板を作製することができる。

【0013】インク着肉性層の具体例としては、例えばポリエチレンテレフタレートシート、発泡ポリエチシンテレフタレートシート、発泡ポリエチシットンタレートシート、ポリプロピレンシート、ポリエチレンシート、発泡ポリエチレンシート等が挙げられ、これらを例えばラミネーション等により基材表面に接合して用いることができる。これらの内、密度が1.5g/c m³以下の発泡ポリンシート、発泡ポリプロピレンシート、発泡ポリエチレンシートがインク着肉性と共に、断熱効果を高める作用があり好ましい。また、インク着肉性層を設けることにより印刷版の耐久性も向上する。は $10\mu$ m~1mm、好ましくは $10\mu$ m~1mm、好ましくは $10\mu$ m~ $100\mu$ m、更に好ましくは $10\mu$ m~ $100\mu$ m~ $100\mu$ m

【0014】また、本発明に用いられる基材の裏面に

は、印刷版の耐久性を高める目的で補強層を設けることができる。補強層を設けるために使用される補強用シートとしては、前記基材に使用されるもの;前記インク着肉性層に使用されるもの;アルミ板、銅板、鉄板等の金属板;アルミ箔等の金属箔等から適宜選択して用いることができる。これらのうち、ポリエチレンテレフタレートシート、発泡ポリエチレンテレフタレートシート、アルミ板が好ましい。補強層の厚さは $10\mu m \sim 3mm$ 、好ましくは $20\mu m \sim 1mm$ 、更に好ましくは $50\mu m \sim 500\mu m$ である。

【0015】さらに、本発明においては基材の表面にイ ンク着肉性層を設け、且つ裏面に補強層を設けた複合基 板を作製することもできる。これら基材、インク着肉性 層、及び補強層は前述の如く、それぞれ断熱効果、イン ク着肉性、耐久性を主たる目的としているので、感光性 印刷版としての性能を向上させるために、それぞれの特 徴を生かし、互いの不足を補うように適宜多層化するこ とが好ましい。このため、ある材料の基材に同種の材料 をインク着肉性層及び/又は補強層として接合する場合 もあるが、その場合は、断熱効果、インク着肉性、耐久 性のそれぞれを満足するため、目的に見合ったグレード の材料を適宜選択すればよい。また、複合基板の場合に は、複合基板全体の熱伝導度が低いことが重要であるこ とは言うまでもないが、少なくとも断熱領域を確保する ために、基材自体が断熱性であることが好ましく、表面 に設けたインク着肉性層も断熱性であることが好まし

【0016】本発明に用いられる好ましい複合基板の具体例としては、例えば厚さ $50\mu$ m $\sim 500\mu$ mのアート紙、上質紙、樹脂加工紙、合成紙あるいはコート紙の表面に、インク着肉性層として $20\mu$ m $\sim 75\mu$ mのポリエチレンテレフタレートシート、発泡ポリエチレンテレフタレートシート、ポリプロピレンシート、ポリエチレンシート、あるいは発泡ポリエチレンシートをラミネートしたものが挙げられる。更に、この複合基板の裏面に、補強層として、前記インク着肉性シートと同種のものあるいは、 $100\mu$ m $\sim 500\mu$ mのアルミ板をラミネートした3層のものが挙げられる。

【0017】基材にインク着肉性シートあるいは補強用シートをラミネートする際には、ラミネートする2つのシート面のどちらか、あるいは両方に例えば特開平2-225087号公報に記載のウレタン樹脂等の接着剤を0.1~10μmの厚さに塗布した後、70~150

6

℃、0.1~50kg/cm²、0.1~50m/sの 条件にてラミネートし、基材にインク着肉性層あるいは 補強層を形成することが好ましい。

【0018】かかる基板の表面に感光性層を形成する。感光性層は、光吸収剤及び有機高分子物質及び要すればその他の添加剤を、適宜の溶剤を用いて溶解又は分散させた塗布液を、基板表面(着肉性層の上面)に塗布することにより形成される。本発明において用いられる光吸収剤は、600~1300nmの光を効率よく吸収し、熱に変換して感光性層のアプレーションを起こし感光性層を除去すると同時に、それによって生ずる熱に応答して親水性層のアプレーションを誘引し、溶融、揮発あるいは燃焼させ、及び/または、感光性層のアプレーションの際の圧力により、親水性層を除去せしめる機能を有する。

【0019】光吸収剤は600~1300nmの光を吸 収し、光エネルギーを熱エネルギーに変換する機能を有 するものであれば、特に限定されることなく用いること が出来るが、具体的には、有機、無機の顔料、有機の色 素、金属等を挙げることが出来る。具体的には、例えば カーボンブラック(三菱化学社の製品であるMA-7、 MA-100、MA-220、#5、#10、デグッサ 社の製品であるカラーブラックFW2、FW20、プリ ンテックスVなど);黒鉛;チタン、クロム等の金属; 酸化チタン(三菱マテリアル社製、チタンプラック13 M等)、酸化スズ、酸化亜鉛、酸化バナジウム、酸化タ ングステン等の金属酸化物;チタンカーバイト等の金属 炭化物;金属ホウ化物;特開平4-322219号公報 に記載されている無機黒色顔料、アゾ系のブラック顔 料、リオノールグリーン2YS、緑色顔料7などの黒、 緑などの有機顔料が用いられる。また、「特殊機能色 素」(池森・住谷編集、1986年(株)シーエムシー 発行)、「機能性色素の化学」(桧垣編集、1981年 (株) シーエムシー発行) 、「色素ハンドブック」 (大 河、平嶋、松岡、北尾編集、講談社発行)、(株)日本 感光色素研究所が1995年に発行したカタログ及びE xciton Inc.が1989年に発行したレーザ ー色素カタログ等に記載されている近赤外領域に吸収を 有する色素も用いられる。このような600~1300 n mの波長領域に吸収を有する色素のいくつかを下記の 第1表に例示する。

[0020]

【表1】

## 光熱変換色素及び顔料

$$C_2 H_5 \stackrel{+}{-N} \leftarrow C H = C H \rightarrow_2 C H = N - C_2 H_5$$

$$C_2 H_5 \stackrel{+}{\longrightarrow} CH = CH - C = CH - CH = N - C_2 H_5$$

$$C_2 H_5 \stackrel{+}{\longrightarrow} C_2 H_5$$

$$C_2 H_5 \xrightarrow{+N} C H = C H \xrightarrow{}_2 C H \xrightarrow{}_N - C_2 H_5$$

$$C_2 H_5 \stackrel{+}{\longrightarrow} C H = C H \rightarrow_{\overline{3}} C H \longrightarrow N - C_2 H_5$$

【0021】 【表2】

10

9

第 1 表 (つづき)

【0022】 【表3】

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

$$H_3 C C H_3 \qquad H_3 C C H_3$$

$$\downarrow N + C H = C H \rightarrow_3 C H$$

$$\downarrow C_2 H_5 \qquad \downarrow C_2 H_5$$

$$CH_3 CH_3 \qquad H_3 CCH_3$$

$$CH_3 CH_3 \qquad CH_3$$

$$CH_3 CH_3 \qquad CH_3$$

30

第 ] 表(つづき)

$$H_3 C CH_3$$
  $H_3 C CH_3$   $SO_3 Na$ 
 $NaO_3 S$   $H_3 C CH_3$   $SO_3 Na$ 
 $NaO_4 SO_5 CH = CH \rightarrow CH \rightarrow CH_3 C CH_2)_4 SO_3 Na$ 

$$CH_3 O \xrightarrow{H_3 C CH_3} -X_1 \xrightarrow{CH_3} CH \xrightarrow{OCH_3}$$

$$\begin{array}{c|c}
S \\
C \\
H = C \\
C \\
H = C \\$$

【0023】

### 第 1 表(つづき)

$$CH = CH - CH$$

$$CH = CH - CH$$

$$C_2 H_5$$

$$C_3 H_5$$

[0024]

[0025] 50 【表6】

第 1 表(つづき)

$$(CH_3)_2$$
 N  $C-S$   $S-C$   $N (CH_3)_2$ 

- X 1

【0026】 【表7】

第 1 表(つづき)

$$\begin{array}{c|c}
S \\
\downarrow \\
N \\
C_2 H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_2 H_5
\end{array}$$

[0027]

【表8】

第 1 表 (つづき)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

【0028】 【表9】

40

第 1 表(つづき)

$$\begin{array}{c} -X_1 \\ \end{array}$$

$$CH^{3}O$$

$$CH^{3}CH = CH$$

$$CH^{2}CH - CH$$

$$CH^{3}CH - CH$$

$$CH$$

[0029]

【表10】

30

21

第 1 表(つづき)

[0030]

第 1 表(つづき)

$$(C_2H_5)_2N$$
 $C = CH - CH = CH - C$ 

$$C = C H + C H = C H$$

$$C = C H + C H = C H \rightarrow C$$

$$C = C H + C H = C H \rightarrow C$$

【0031】 第 1 表(つづき)

$$CH = CH - CH =$$

$$C H = C H - C H$$

$$C_2 H_5 - X^1 \qquad C_2 H_5$$

【0032】 【表13】

ポリメチン色素; IR-820B(日本火薬社製)

. ニグロシン色素 ; Colour Index Solvent Black 5

ニグロシン色素: Colour Index Solvent Black 7

ニグロシン色素: Colour Index Acid Black 2

カーボンプラック; MA-100 (三変化学社製)

一酸化チタン:チタンプラック13M (三菱マテリアル社製)

一酸化チタン:チタンブラック12S (三菱マテリアル社製)

[0033]

10 【表14】 第 1 表(つづき)

[0034]

40

【表15】

【0035】 (第1表中、-X' は、Br , I , C

[0036]

$$\bar{B}$$
 ( $\bigcirc$ )<sub>4</sub> ,  $\pi - C_4 H_8 - \bar{B}$  ( $\bigcirc$ )<sub>3</sub> ,

$$\bar{B} \stackrel{F}{\longleftrightarrow} \stackrel{F}{\longleftrightarrow} \stackrel{F}{\downarrow}_{F}$$

【0037】を表す。)

1-, ClO4-, BF4-,

これらの内、特に好ましい色素は、波長域650~13 00 nmにおいては下記一般式 [A] で表されるシアニ ン色素、一般式 [B] で表されるポリメチン色素、また 40 下記一般式 [C] で表わされるピリリウム色素またはチ オピリリウム色素である。

[0038]

 $R^{1a} - \stackrel{\leftarrow}{N} \leftarrow CH - CH \rightarrow_{a1} \stackrel{\leftarrow}{C} \leftarrow Q^1 \rightarrow \stackrel{\leftarrow}{C} \leftarrow CH = CH \rightarrow_{a2} \stackrel{\rightarrow}{N} - R^{2a}$ 

【0039】 [式中、R1a, R2a は置換基を有していて も良いC。以下のアルキル基であり、該置換基は、フェ ニル基、フェノキシ基、アルコキシ基、スルホン酸基、 カルボキシル基であり; Q1 は置換基を有していても良 いヘプタメチン基であり、該置換基は、Ca以下のアル 50 く、該置換基はCa以下のアルキル基またはハロゲン原

キル基、ハロゲン原子、アミノ基であるか、該ヘプタメ チン基がその2つのメチン炭素上の置換基が相互に結合 して形成された置換基を有していても良いシクロヘキセ ン環またはシクロペンテン環を含むものであっても良

子であり;  $m^1$ ,  $m^2$  は各々が 0 または 1 であり; Z1 、 Z2 は含窒素複素環を形成するに必要な原子群で [0040] 【化5】

あり; X・は対アニオンを示す。]

【0041】 [式中、R3b~R6bはC8以下のアルキル 基であり; 2⁴, 2⁵ は置換基を有していても良いアリ ール基であり、該アリール基は、フェニル基、ナフチル 10 基、フリル基またはチエニル基であり、該置換基はC4 以下のアルキル基、C®以下のアルキル基を有するジア

【化6】 Ř 18c

【0043】 [式中、Y<sup>1</sup>, Y<sup>2</sup> は酸素または硫黄原 子; R<sup>7c</sup>, R<sup>8c</sup>, R<sup>15c</sup> および R<sup>16c</sup> は置換基を有して いても良いフェニル基またはナフチル基であり、該置換 20 基はC&以下のアルキル基もしくはC。以下のアルコキ シ基であり; 11 と 12 は各々独立に 0 または 1 を示 し: R% ~ R<sup>14c</sup> は水素原子またはC<sub>8</sub> 以下のアルキル 基を示すかあるいは各々独立にR%とR10c , R11c と R<sup>12c</sup> またはR<sup>13c</sup> とR<sup>14c</sup> とが相互に結合して

[0044]

【化7】

【0045】 (但しR<sup>17c</sup> ~ R<sup>19c</sup> は水素原子またはC 6以下のアルキル基であり、nc は0または1を示 す。) の連結基を形成しても良く; Z³ はハロゲン原子 または水素原子を、X・は対アニオンを示す。] 以上の [A], [B] および [C] 式における対アニオ ンX· を具体的に示すに、例えば、Cl·, Br·, I ·, ClO4·, BF4·, PF6· 等の無機酸アニオ

ン、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、ナ フタリン-1-スルホン酸、酢酸、有機ホウ酸等の有機 酸のアニオンを挙げることができる。

30

ルキルアミノ基、C8 以下のアルコキシ基およびハロゲ ン原子である。Q2 はトリメチン基またはペンタメチン

基を示し; X- は対アニオンを示す。]

【0046】またさらに対イオンが下記一般式(D)の 有機ホウ酸アニオンである色素が塗布溶剤に対する溶解 性に優れ好ましい。

[0047]

[0042]

$$\begin{array}{c|c}
-B - R^{4d} \\
\hline
P & 1d & R^{2d} & R^{3d}
\end{array}$$

【0048】 (式中、R<sup>1d</sup> ~ R<sup>4d</sup> はそれぞれ置換基を 有していてもよいC1~C15のアルキル基、置換基を有 していてもよいC6~C15のアリール基、置換基を有し ていてもよいC4~C15の芳香族へテロ環基を表わ す。)

具体的な有機ホウ酸イオンの例としては

[0049]

$$\tilde{B} \leftarrow O$$
)<sub>4</sub>,  $\tilde{B} \leftarrow O$ <sub>F</sub>)<sub>4</sub>,  $\tilde{B} \leftarrow O$ <sub>1</sub><sub>8</sub>

$$\bar{B} \leftarrow \bigcirc OCH_8)_8$$

【0050】等を挙げることが出来る。これら光吸収剤 は、単独あるいは複数混合し、感光性層塗布溶液中に溶 解又は、分散させて用いられる。光吸収剤の感光性層中 での配合率は、全感光性層固形分の5~100重量%、 好ましくは10~98重量%、更に好ましくは20~9 5 重量%である。光吸収剤の配合率が著しく低いと、光 5o 有機高分子物質は、塗膜性、感光性層中の膜強度、及び

を十分吸収できず、アブレーションの効果が低下しやす い。この場合、感光性層の膜厚は、0.05~100μ m、好ましくは $0.1 \sim 30 \mu m$ 、さらに好ましくは 3~10μmである。

【0051】本発明で用いられる感光性層に含有される

質として、以下に説明するニトロセルロースが好ましく 用いられる。かかるニトロセルロースは、近赤外レーザ 一光を光吸収剤が吸収し発生した熱により分解し、効率 よく低分子のガスを発生することにより、感光性層上に

設けられた親水性層のうちの、レーザー露光部の除去を

促進する機能を有する。

32

【0054】ニトロセルロースは、通常の方法により精製した天然のセルロースを混酸で硝酸エステル化し、セルロースの構成単位であるグルコピラノース環に存在する3個の水酸基の部分にニトロ基を一部又は全部導入することによって得られるものである。本発明に用いられるニトロセルロースの硝化度は2~13であり、好ましくは11~12.5であり、更に好ましくは11~12.5である。ここで、硝化度とは、ニトロセルロース中の窒素原子の重量%を表す。硝化度が著しくによいと、アブレーションの促進効果は高められるものの、に会にが低下する傾向にあり、また、ニトロセルロースが爆発性となり、印刷版を作製する際のニトロセルロースがの取り扱いに危険が伴う。硝化度が著しく低いと、アブレーションの促進効果が充分得られない。

【0055】また、ニトロセルロースの重合度は20~200であり、好ましくは25~150である。重合度が著しく高いと、親水性層の除去が不完全になり、レーザー露光部分(画像部分)のインク着肉性が不良になる傾向にある。重合度が著しく低いと、感光性層の塗膜性が不良になるとともに、親水性層の剥離が生じやすくなる傾向にある。ニトロセルロースの感光性層中での配合率は、感光性層全固形成分に対して0~80重量%、好ましくは5~70重量%、さらに好ましくは30~70重量%である。

【0056】本発明に使用される親水性層は、印刷時供 給される湿し水により表面が水の薄膜で覆われた状態 (ウェット状態) になり、エマルジョン状態の印刷イン クと接触した際に、親油性のインク粒子の付着を防ぎ印 刷物上の非画像部を形成させる機能を有する。本発明の 親水性層中には、湿し水を吸収し、親水性層上に水の薄 膜を形成する機能を有する親水性アクリル系重合体を含 有させる。該親水性アクリル系重合体は、印刷時、感光 性層表面から剥離除去されることを防ぐため、親水性ア クリル系単量体を光又は熱によりラジカルを発生する重 合開始剤と共に感光性層表面に塗布した後、光又は熱に より、重合、硬化させて形成することが好ましい。即 ち、光照射又は加熱により、感光性層表面の水素原子が 引き抜かれ感光性層上に生成したラジカルとアクリル系 単量体が付加重合したアクリル系グラフト重合体が生成 し、これが親水性層を強固に感光性層に固定する機能を 発現する。このグラフト重合及びその機構に関しては、 S. Tazuke and H. KimuraOJ. P olym. Sci. Lett. Ed. 16, 497 (1 978); Makromol. Chem. 179, 26

アブレーションの効果を高める目的で使用され、光吸収 剤との相溶性に優れたものが選ばれる。有機高分子物質 としては、例えば、 (メタ) アクリル酸やイタコン酸等 の不飽和酸と、(メタ) アクリル酸アルキル、(メタ) アクリル酸フェニル、 (メタ) アクリル酸ベンジル、ス チレン、α-メチルスチレン等との共重合体;ポリメチ ルメタクリレートに代表されるメタクリル酸アルキルや アクリル酸アルキルの重合体; (メタ) アクリル酸アル キルとアクリロニトリル、塩化ビニル、塩化ビニリデ ン、スチレン等との共重合体; アクリロニトリルと塩化 ビニルや塩化ビニリデンとの共重合体;側鎖にカルポキ シル基を有するセルロース変性物;ポリエチレンオキシ ド;ポリビニルピロリドン;フェノール、o-、m-、 p-クレゾール、及び/又はキシレノールとアルデヒ ド、アセトン等との縮合反応で得られるノボラック樹 脂;エピクロロヒドリンとビスフェノールAとのポリエ ーテル; 可溶性ナイロン; ポリ塩化ビニリデン; 塩素化 ポリオレフィン;塩化ビニルと酢酸ビニルとの共重合 体;酢酸ビニルの重合体;アクリロニトリルとスチレン との共重合体; アクリロニトリルとプタジエン及びスチ レンとの共重合体;ポリビニルアルキルエーテル;ポリ ビニルアルキルケトン:ポリスチレン:ポリウレタン; ポリエチレンテレフタレートイソフタレート; アセチル セルロース;アセチルプロピオキシセルロース;アセチ ルブトキシセルロース;ニトロセルロース;セルロイ ド;ポリビニルブチラール等が用いられる。該有機高分 子物質の感光性層中における配合率は、全感光性層固形 分の5~95重量%、好ましくは10~90重量%、さ らに好ましくは20~80重量%である。

【0052】また上記感光性層中には、印刷インク着肉 性を高める目的で疎水性基を有する各種添加剤、例えば pーオクチルフェノール・ホルマリンノボラック樹脂、 pープチルフェノール・ホルマリンノボラック樹脂、p -t-ブチルフェノール・ベンズアルデヒド樹脂、ロジ ン変性ノボラック樹脂等の変性ノボラック樹脂、また、 更にこれら変性ノボラック樹脂のoーナフトキノンジア ジドスルホン酸エステル、フッ素系の界面活性剤を添加 したり、アプレーションの効果を高める目的で、自己酸 化性のニトロセルロース等のニトロ化合物、炭酸エステ ル化合物、硝酸ナトリウム、硝酸アンモニウム等の硝酸 塩、過酸化ベンゾイル、過安息香酸エステル等の過酸化 物、或いは発泡性のアゾジカルボンアミド、アゾビスイ ソプチロニトリル等のアゾ化合物、N, N'ージニトロ ペンタメチレンテトラミン等のニトロソ化合物、p-ト ルエンスルホニルヒドラジン、p, p' -オキシビス (ベンゼンスルホヒドラジン) 等のスルホニルヒドラジ ド化合物等を感光性層の全固形分に対し0~70重量 %、好ましくは5~60重量%、さらに好ましくは10 ~60重量%添加して用いることが出来る。

【0053】アプレーション効果を高める有機高分子物 50

03 (1978); J. Polym. Sci. Lett. Ed. 15, 2702 (1977) 等の文献に記載されている。

【0057】本発明のグラフト重合に用いられる親水性アクリル系単量体としては前記一般式(I)で示されるものが挙げられる。一般式(I)において、R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>としては水素原子、あるいはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基等の炭素数1~5の直鎖もしくは分岐のアルキル基を示すが、好ましくは水素原子またはメチル基である。R<sup>3</sup>あるいはR<sup>6</sup>は、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、イソブチレン基、プチレン基、ペンチレン基等の炭素数1~5の直鎖もしく

は分岐のアルキレン基あるいは、これらアルキレン基に対応するアルキレンオキシ基、アルキレンアミノ基が挙げられる。R<sup>4</sup> , R<sup>5</sup> は水素原子、上述の如き炭素数1~5のアルキル基が挙げられる。これらの基に於ける置換基としては水酸基、カルボキシル基、スルホン酸等が挙げられる。また、NR<sup>4</sup> R<sup>5</sup> がヘテロ環基を形成する場合は、ピリジル、モルホリノ、チオモルホリノ等の酸素原子あるいは硫黄原子を含有していてもよいヘテロ環が挙げられる。一般式(I)で示される親水性アクリル系単量体の具体例を以下に示す。

【0059】· (Acrylamidomethyl) cellulose acetate but yrate 重量平均分子量 (Mw) 10000、acetyl 12.8重量%, but yryl 38.9重量%, acrylamidomethyl 0.6重量%, hydroxyl 1.4重量%,

· (Acrylamidomethyl) cellulose acetate propionate (Mw) 20000、acetyl 0.5重量%, propionyl 42.0重量%, acrylamidomethyl 3.0重量%, hydroxyl 3.2重量%,

【0060】これら親水性アクリル系単量体を光或いは 熱によりラジカルを発生させる重合開始剤としては、公 50 知のもの、例えば、山下晋三、金子東助著「架橋剤ハンドブック」大成社刊(1981)、加藤清視著「紫外線硬化システム」総合技術センター刊(1989)、加藤清視著「UV. EB硬化ハンドブック(原料編)」高分子刊行会(1985)、赤松清監修「新感光性樹脂の実際技術」シーエムシー、頁102-14(1987)等に記載のものから適宜選択して使用することができる。具体的には、光重合開始剤としては、例えば、ベンゾフェノン、ミヒラーズケトン、ファインケミカル、1991年3月1日号Vol 20, No. 4, 頁16~26

に記載のジアルキルアセトフェノン系、ベンジルジアル 酸素、キルケタール系、ベンゾインアルキルエーテル系、チオ たポリキサントン誘導体、アシルホスフィンオキサイド系等、 基、リその他、特開昭58-40302号公報、特公昭45- 酸基、37377号公報に記載のヘキサアリールビイミダゾー 基を-

37377号公報に記載のヘキサアリールビイミダゾール系、sートリハロメチルトリアジン系、特開昭59-152396号公報に記載のチタノセン系等を挙げることができる。

【0061】また、紫外~550nmの可視光に感応す る光重合開始系としては、例えば、ヘキサアリールビイ ミダゾールとラジカル発生剤及び染料の系(特公昭 4 5 - 3 7 3 7 7 号公報) 、ヘキサアリールビイミダゾール と (p-ジアルキルアミノベンジリデン) ケトンの系 (特開昭47-2528号、特開昭54-155292 号各公報)、環状シスーαージカルボニル化合物と染料 の系 (特開昭48-84183号公報)、置換トリアジ ンとメロシアニン色素の系(特開昭54-151024 号公報)、ケトクマリンと活性剤の系(特開昭52-1 12681号、特開昭58-15503号、特開昭60 -88005号各公報)、置換トリアジンと増感剤の系 20 (特開昭58-29803号、特開昭58-40302 号各公報)、ビイミダゾール、スチレン誘導体、チオー ルの系 (特開昭 5 9 - 5 6 4 0 3 号公報) 、ジアルキル アミノフェニル基を含有する増感剤とビイミダゾール (特開平2-69号、特開昭57-168088号、特 開平5-107761号、特開平5-210240号、 特開平4-288818号各公報)を挙げることが出来 る。

【0062】また、熱によりラジカルを発生する重合開始剤としては、過酸化ベンゾイル、クメンヒドロベルオキシド等の有機過酸化物と、N, Nージメチルアニリン、テトラヒドロキノリン、トリエチルアミン等のアミンとの組合せ、過酸化水素と硫酸鉄(II)との組合せ、過硫酸カリウムとトリエタノールアミンとの組合せ等が挙げられる。これらの使用量は、親水性層を形成する全固形分に対して、親水性アクリル系単量体は10~99重量%、好ましくは30~98重量%、さらに好ましくは50~95重量%であり、重合開始剤は0.1~30重量%、好ましくは0.5~15重量%、更に好ましくは1~10重量%である。

【0063】本発明の親水性層中には、非画像部分の耐刷性を向上させる目的で、必要に応じて、前記の親水性アクリル系グラフト重合体以外の親水性バインダーボリマーを含有させることが出来る。該親水性バインダーボリマーとは、炭素ー炭素結合から構成されたボリマーに側鎖として、カルボキシル基、アミノ基、リン酸基、スルフォン酸基、またはこれらの塩、水酸基、アミド基、ポリオキシエチレン基等の親水性官能基を一種類以上かつ複数個含有する網目化されたボリマー、または炭素原子、炭素ー炭素結合の何れかが、少なくとも一種以上の50

36

酸素、窒素、硫黄、リンからなるヘテロ原子で連結され たポリマー若しくはその側鎖にカルボキシル基、アミノ 基、リン酸基、スルフォン酸基、またはこれらの塩、水 酸基、アミド基、ポリオキシエチレン基等の親水性官能 基を一種類以上かつ複数個含有するポリマーであり、具 体的には、ポリ (メタ) アクリレート系、ポリオキシア ルキレン系、ポリウレタン系、エポキシ開環付加重合 系、ポリ (メタ) アクリル酸系、ポリ (メタ) アクリル アミド系、ポリエステル系、ポリアミド系、ポリアミン 系、ポリビニル系、多糖類系或いはセルロース誘導体系 等のポリマーが例示出来る。中でも、セグメント側鎖に 水酸基、カルボキシル基またはそのアルカリ金属塩、ア ミノ基またはそのハロゲン化水素塩、スルホン酸基また はそのアミン、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、 アミド基のいずれかをまたはこれらを組み合わせたもの を繰り返し有するもの、さらにこれらの親水性官能基と 主鎖セグメントの一部にポリオキシエチレン基を重ね有 するものは親水性が高く好ましい。これらに加えて親水 性バインダーポリマーの主鎖若しくは側鎖にウレタン結 合若しくはウレア結合を有するものは親水性のみならず 非画像部の耐刷性も向上するのでさらに好ましい。

【0064】本発明に用いられる親水性バインダーポリ マーは必要に応じ、後述する種々のその他の成分を含ん でよい。本発明の親水性バインダーポリマーの具体例を 以下に例示する。(メタ)アクリル酸若しくはそのアル カリ、アミン塩、イタコン酸若しくはそのアルカリ、ア ミン塩、2ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、 (メタ) アクリルアミド、N-モノメチロール (メタ) アクリルアミド、N-ジメチロール (メタ) アクリルア ミド、3-ビニルプロピオン酸若しくはそのアルカリ、 アミン塩、ビニルスルフォン酸若しくはそのアルカリ、 アミン塩、2-スルホエチル(メタ)アクリレート、ポ リオキシエチレングリコールモノ (メタ) アクリレー ト、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン 酸、アシッドホスホオキシポリオキシエチレングリコー ルモノ (メタ) アクリレート、アリルアミン若しくはそ のハロゲン化水素酸塩等の水酸基、カルボキシル基ある いはその塩、スルホン酸基あるいはその塩、リン酸ある いはその塩、アミド基、アミノ基、エーテル基といった 親水性基を有する親水性モノマーの中から少なくとも一 種を用いて親水性ホモ若しくはコポリマーを合成する。 【0065】親水性ポリマー中の水酸基、カルボキシル

基、アミノ基或いはその塩、エポキシ基といった官能基を有する親水性バインダーポリマーは、これらの官能基を利用し、ビニル基、アリル基、(メタ)アクリル基等のエチレン付加重合性不飽和基或いはシンナモイル基、シンナミリデン基、シアノシンナミリデン基、pーフェニレンジアクリレート基等の環形成基を導入した不飽和基含有ポリマーを得る。これに、必要により、該不飽和基と共重合し得る単官能、多官能モノマーと後述の重合

開始剤と後述の他の成分とを加え、適当な溶媒に溶解 し、ドープを調整する。これを支持体上にコーティング し乾燥後或いは乾燥を兼ねて三次元架橋させる。

【0066】水酸基、アミノ基、カルボキシル基といっ た活性水素を含有する親水性バインダーポリマーは、イ ソシアネート化合物或いはブロックポリイソシアネート 化合物および後述の他の成分と共に上記の活性水素非含 有溶剤中に添加しドープを調合し支持体に塗布し乾燥後 或いは乾燥を兼ねて反応させ三次元架橋させる。親水性 バインダーポリマーの共重合成分にグリシジル(メタ) アクリレートなどのグリシジル基、(メタ)アクリル酸 などのカルボキシル基を有するモノマーを併用すること ができる。グリシジル基を有する親水性バインダーポリ マーは、架橋剤として、1,2-エタンジカルボン酸、 アジピン酸といったα.ω-アルカン若しくはアルケン ジカルボン酸、1,2,3-プロパントリカルボン酸、 トリメリット酸等のポリカルボン酸、1,2-エタンジ アミン、ジエチレンジアミン、ジエチレントリアミン、  $\alpha$ ,  $\omega$  -  $\vec{v}$   $\vec{\lambda}$  -  $\vec{\lambda}$  (3 -  $\vec{r}$   $\vec{\lambda}$  )  $\vec{\lambda}$  -  $\vec{v}$   $\vec{\lambda}$  -  $\vec{v}$  -  $\vec{v}$   $\vec{\lambda}$  -  $\vec{v}$  - グリコールエーテル等のポリアミン化合物、エチレング 20 リコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコー ル、テトラエチレングリコール等のオリゴアルキレンま たはポリアルキレングリコール、トリメチロールプロパ ン、グリセリン、ペンタエリストール、ソルビトール等 のポリヒドロキシ化合物を用い、これらとの開環反応を 利用して三次元架橋出来る。

【0067】カルボキシル基、アミノ基を有する親水性バインダーポリマーは、架橋剤として、エチレンまたはプロピレングリコールジグリシジルエーテル、ポリエチレンまたはポリプロピレングリコールジグリシジルエーテル、ネオペンチルグリコールジグリシジルエーテル、1,6-ヘキサンジオールジグリシジルエーテル、トリメチロールプロパントリグリシジルエーテル等のポリエポキシ化合物を用いたエポキシ開環反応等を利用して三次元架橋することが出来る。

【0068】セルロース誘導体などの多糖類やポリビニルアルコールあるいはその部分酸化物、グリシドールホモ若しくはコポリマー若しくはこれらをベースとした親水性バインダーポリマーは、これらが含有する水酸基を利用し、前述の架橋反応し得る官能基を導入し、前述の 方法で三次元架橋構造をもたらすことが出来る。 ポリオキシエチレングリコール等の水酸基またはアミノオシエチレングリコールの水酸基またはアミノオシエチレングリコールあるいはポリアミンと2,4ートリレンジイソシアネート、2,6ートリレンジイソシアネート、2,6ートリレンジイソシアネート、1,6ーヘキサメチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート等のポリイソシアネートとから合成した親水性ポリウレタン前駆体に、エチレン付加重合性不飽和基あるいは環形成基を導入したポリマーを用い前述の方法で三次元架橋できる。

【0069】合成された親水性ポリウレタン前駆体が、

38

イソシアネート基末端を有する場合は、グリセロールモノ (メタ) アクリレート、2ーヒドロキシエチル (メタ) アクリレート、2ーヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、Nーモノメチロール (メタ) アクリルアミド、Nージメチロール (メタ) アクリルアミド、 (メタ) アクリル酸、桂皮酸、桂皮アルコール等の活性水素を有する化合物と、または、水酸基あるいはアミノ基末端を有する場合は、 (メタ) アクリル酸、グリシジル (メタ) アクリレート、2ーイソシアナトエチル (メタ) アクリレートなどと反応させる。

【0070】多塩基酸とポリオールや多塩基酸とポリアミンとを塗布後、加熱により三次元架橋させたり、カゼイン、グルー、ゼラチン等の水溶性コロイド形成化合物を加熱により三次元架橋させて網目構造を有する親水性バインダーポリマーを形成してもよい。さらに、2ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、ビニルアルコールといった水酸基含有モノマーやアリルアミンから合成したホモ若しくはコポリマー、部分鹸化ポリビニルアルコール、セルロース誘導体といった多糖類、グリシドールホモ若しくはコポリマー等の、水酸基、アミノ基含有親水性ポリマーと一分子中に二個以上の酸無水基を有する多塩基酸無水物との反応で三次元架橋した親水性バインダーポリマーを形成する方法もある。

【0071】多塩基酸無水物としては、エチレングリコール ビス アンヒドロ トリメリテート、グリセロール トリス アンヒドロトリメリテート、1,3,3 a,4,5,9b ヘキサヒドロー5ー(テトラヒドロー2,5ージオキソー3ーフラニル)ーナフト〔1,2-C〕フランー1,3ージオン、3,3´,4,4´ージフェニルスルホンテトラカルボン酸二無水物を例示できる。

【0072】末端にイソシアネート基を残したポリウレタンとポリアミン或いはポリオール等の活性水素含有化合物と後述の他の成分とを溶剤中に溶解若しくは分散させ支持体に塗布して溶剤を除去した後、キュアリングし三次元架橋させることも出来る。この場合、親水性はポリウレタン若しくは活性水素含有化合物のいずれか若しくは両方のセグメント、側鎖に親水性官能基を導入することにより付与すればよい。親水性を発現するセグメント、官能基としては上記記載の中から適宜選択すればよい。

【0073】使用することの出来るポリイソシアネート化合物としては、2,4ートリレンジイソシアネート、2,6ートリレンジイソシアネート、4,4′ージフェニルメタンジイソシアネート、1,5ーナフタレンジイソシアネート、トリジンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネート、リジンジイソシアネート、トリフェニルメタントリイソシアネート、ビ

シクロヘプタントリイソシアネート等が例示できる。 【0074】親水性層形成前後のハンドリング時、イソシアネート基が変化するのを防ぐことを目的に、イソシアネート基を公知の方法でブロック化(マスク化)しておくのが好ましい場合もある。たとえば、岩田敬治著「プラスチック材料講座②ポリウレタン樹脂」日刊工業新聞社刊(1974)、頁51-52、岩田敬治著「ポリウレタン樹脂ハンドブック」日刊工業新聞社刊(1987)、頁98、419、423、499、等に従い、政性亜硫酸ナトリウム、芳香族2級アミン、3級アル、コール、アミド、フェノール、ラクタム、複素環化合物、ケトオキシム等が使用できる。イソシアネート再生温度が低温であって親水性のものが好ましく、例えば酸性亜硫酸ナトリウムがあげられる。

【0075】前述の非ブロック化或いはブロック化ポリ イソシアネートの何れかに付加重合性不飽和基を導入 し、架橋の強化や親油性成分との反応に利用してもよ い。架橋間平均分子量等架橋度の程度は、使用するセグ メントの種類、会合性官能基の種類と量等により異なる が、要求される耐刷性に応じ決めていけばよい。通常、 架橋間平均分子量は500~5万の範囲で設定される。 500より短いとかえって脆くなる傾向があり、5万よ り長いと湿し水で膨潤し耐刷性が損なわれるので好まし くない場合もある。耐刷性、親水性のバランス上、80 0~3万さらには1000~1万程度が実用的である。 これら親水性バインダーポリマーの配合率は、親水性層 の全固形分に対して0~80重量%、好ましくは0~7 0重量%、さらに好ましくは0~60重量%である。本 発明の親水性層中には、前記の一般式(bb)のアクリ ルモノマーの他に、必要に応じて下記の単官能モノマ ー、多官能モノマーを併用させてもよい。

【0076】具体的には、ビニルピリジン、Nービニル - 2 - ピロリドン、パラスチレンスルホン酸又はその 塩、メトキシトリエチレングリコール (メタ) アクリレ ート、メトキシテトラエチレングリコール(メタ)アク リレート、メトキシポリエチレングリコール (メタ) ア クリレート(PEGの数平均分子量400)、メトキシ ポリエチレングリコール (メタ) アクリレート (PEG の数平均分子量1000)、ブトキシエチル(メタ)ア クリレート、フェノキシエチル (メタ) アクリレート、 フェノキシジエチレングリコール (メタ) アクリレー ト、フェノキシポリエチレングリコール (メタ) アクリ レート、ノニルフェノキシエチル (メタ) アクリレー ト、ジメチロールトリシクロデカンジ (メタ) アクリレ ート、ポリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート (PEGの数平均分子量400)、ポリエチレングリコ ールジ(メタ)アクリレート(PEGの数平均分子量 6 00)、ポリエチレングリコールジ(メタ)アクリレー ト (PEGの数平均分子量1000)、ポリプロピレン グリコールジ (メタ) アクリレート (PEGの数平均分 50 子量400)、

【0077】 2, 2-UZ, [4-(y90)りロキシエトキシ)フェニル〕プロパン、2, 2-UZ, [4-(y90)0リロキシ・ジエトキシ)フェニル〕プロパン、2, 2-UZ, [4-(y90)0リロキシ・ボリエトキシ)フェニル〕プロパンまたはそのアクリレート体、 $\beta-(y90)$ 70リロイルオキシエチルハイドロジエンフタレート、 $\beta-(y90)$ 70リロイルオキシエチルハイドロジエンフタレート、ポリエチレンまたはポリプロピレングリコールモノ [y90]70リレート、[y90]70リレート

【0078】テトラメチロールメタントリ(メタ)アク リレート、テトラメチロールメタンテトラ (メタ) アク リレート、イソボルニア (メタ) アクリレート、ラウリ ル (メタ) アクリレート、トリデシル (メタ) アクリレ ート、ステアリル (メタ) アクリレート、イソデシル (メタ) アクリレート、シクロヘキシル (メタ) アクリ レート、テトラフルフリル (メタ) アクリレート、ベン ジル (メタ) アクリレート、モノ (2-アクリロイルオ キシエチル) アシッドホスフェートまたはそのメタクリ ル体、グリセリンモノまたはジ (メタ) アクリレート、 トリス (2-アクリロキシエチル) イソシアヌレートま たはそのメタクリル体、N-フェニルマレイミド、N-(メタ) アクリルオキシコハク酸イミド、N-ビニルカ ルバゾール、ジビニルエチレン尿素、ジビニルプロピレ ン尿素等がある。これらのモノマーは、前記一般式(b b) のアクリル化合物の0~50重量%、好ましくは0 ~30重量%、さらには0~15重量%の配合率で用い られる。

【0079】また、本発明に用いられる親水性層中には、湿し水の保水性を向上させる目的で、粒径10~40nmのコロイダルシリカ、粒径10~100nmのコロイダルアルミナ、酢酸、ギ酸、クエン酸、酒石酸、リンゴ酸、イタコン酸等のカルボン酸或いはカルボン酸塩等の単独もしくは、それらの混合物を親水性層の全固形分に対して、0~80重量%、好ましくは0~70重量%の配合率で含有させることが出来る。

【0080】本発明における親水性層の膜厚は、0.1~ $100\mu$ m、好ましくは $0.2\sim50\mu$ m、さらに好ましくは $0.5\sim20\mu$ mである。本発明に係る上記の感光性層及び親水性層を基板上に設けたダイレクト感光性印刷版は、 $600\sim1300$ nmの光を発振する半導体レーザー光或いは、これに準ずる光源例えば、キセノンフラッシュ、発光ダイオード等を集光し、光密度、5MW/m²以上、好ましくは10MW/m²以上、さらに好ましくは20MW/m²以上、特に100MW/m

K5:厚さ130μm、密度0.8g/cm³の発泡ポリプロピレンシート (王子油化合成紙社製、GWG)・K6:K3の発泡ポリプロピレンシートの裏面に厚さ

42

K 6 : K 3 の発泡ポリプロピレンシートの裏面に厚さ 0. 2 mm、密度 2. 7 g / c m³ のアルミ板をラミネ ートした複合基板

【0084】なお、上記各基材に用いる材料の300K (27℃)における熱伝導度は以下の通りである。 アート紙:0.14W/mK(化学便覧基礎編II改訂4版、第70頁、1993年、丸善発行)

ポリエチレンテレフタレート: 0.29W/mK(プラスチックデータハンドブック、第67頁、1980年、工業調査会発行)

アルミ板:237W/mK (化学便覧基礎編II改訂4版、第68頁、1993年、丸善発行)

発泡ポリプロピレン: 0. 18W/mK (発泡体の熱伝導率と気泡率との関係グラフ (プラスチックデータハンドブック、第69頁、1980年、工業調査会発行)を用いて、密度0. 921g/cm³ 時の無発泡状態のポリプロピレンの300K (27℃) における熱伝導度0. 21W/mK (プラスチックデータハンドブック、第64頁、1980年、工業調査会発行)を基準に、発泡ポリプロピレンの密度0. 8g/cm³ から算出される気泡率15%より求めた。)

【0085】また、K1, K6に記載のプラスチックシート又はアルミ板を断熱性基材にラミネートする際には、該プラスチックシート上にポリオール(タケラックA36H、武田薬品製)25重量部、ポリイソシアネート(タケネートA-7、武田薬品製)5重量部からなる固形分30重量%の酢酸エチルウレタン接着樹脂液を乾燥
、50 燥膜厚1.5μmになるように塗布し、80℃で1分間乾燥させた後、該プラスチックシートの塗工面と断熱性基材表面または裏面が重なるように80℃で2kg/cm²、50cm/分でラミネート処理を施し、断熱性基材上にプラスチックシートを形成させた。

【0086】(光吸収剤)

[0087]

【化11】

2 以上のビームスポットにより走査露光を行い、露光部分をアプレーションさせて画像を形成する。ビーム径は通常5~30μmである。本発明の感光性平版印刷版は、アプレーション後、後処理なしに印刷版として使用されるが、該露光済み印刷版上に付着したアプレーションで発生した感光性層或いは親水性層の微粒子を除去する目的で、親水性層表面を必要に応じて水溶液又は有機溶剤を供給しながらブラシ、パッド、超音波、スプレー等の物理刺激を与える後処理を行ってもよい。

【0081】また、該アブレーションで発生した微粒子 10 を除去する他の方法としては、該微粒子に対して親水性 層より接着性の高い表面を有するカバーシートを露光済の感光性印刷版の親水性層上に、親水性表面と接着性のカバーシート表面が合わさるようにラミネートした後剥離する方法や、露光前に、該カバーシートであってレーザー光を通過させるカバーシートを上記と同様にラミネートし、露光後に剥離、親水性層上の微粒子を除く方法等が挙げられる。該カバーシートとしては、ポリエチレンテレフタレート、ポリプロピレン、ポリカーボネート、紙等の基版上に、シリコーンゴム、アイオノマー、 20 酢酸ビニル等の粘着層を必要に応じて設けたものが挙げられる。

### [0082]

【実施例】本発明を実施例により、更に具体的に説明するが、本発明はその要旨を超えない限り、以下の実施例に限定されるものではない。なお、実施例で使用した基板、及び光吸収剤配下の通りである。

#### 【0083】(基板)

K1:厚さ $100\mu$ m、密度1.1g/ $cm^3$ のアート紙(断熱性基材)の両面に、厚さ $35\mu$ m、密度1.2g/ $cm^3$ の発泡性ポリエチレンテレフタレートシートをラミネートした複合基板。

K 2: 厚さ100 $\mu$ m、密度1.6g/cm³ のポリエチレンテレフタレートシート

K 3:厚さ300μm、密度2.7g/cm³ のアルミ 板

K4:厚さ140μm、密度0.8g/cm³の発泡ポリプロピレンシート (王子油化合成紙社製、GWG)

" S S - 1

SS-2

一酸化チタン:チタンブラック12S (三菱マテリアル社製)

SS-3

#### カーポンプラックMAIOO(三菱化学社製)

### 【0088】 実施例 1~8、比較例 1

Λ

第2表に示す基板上に下記の感光性組成物を塗布した。 塗布後、85℃で3分間乾燥し、乾燥膜厚2μmの感光 性層設けた。続いて、該感光性層上に下記の親水性層組 成物を塗布液膜厚30 μmで塗布した。次いで、塗布面 20 を3kW高圧水銀灯を用いて露光距離60cmで2分間 光照射した後、未反応のアクリルアミドやそのホモポリ マーを除去するため水洗し、80℃で2分間乾燥し、乾 燥膜厚1μmの親水性層を形成した。

[0089]

(感光性層組成物)

光吸収剤:化合物(第2表に記載)

50重量部

有機高分子物質1:フェノキシ樹脂 (PKH-J、ユニオンカーバイド社製)

有機高分子物質2:ニトロセルロース;硝化度12(重量%)、平均重合度4

第2表記載の配合量

塗布溶媒:シクロヘキサノン 900重量部

[0090]

た。

(親水性層組成物)

アクリルアミド

100重量部

5 重量部 光重合開始剤(ベンゾフェノン)

増粘剤 (ヒドロキシエチルセルロース;ヘキスト社製、チローゼH300)、

6 重量部

界面活性剤(ポリエチレングリコールアルキルフェニルエーテル;花王社製、

エマルゲン911)、 10重量部

塗布溶剤

水

195重量部

75重量部

エタノール イソブチルアルコール

25重量部

ジエタノールアミン

32.5重量部

【0091】得られた感光性印刷版を、830nm半導 体レーザー平版印刷版露光装置(クレオ社製、Tren d setter 3244T)を用い、各種露光量で 3~97%、220線の網点画像を画像露光した。この レーザー露光により、レーザー光を吸収した感光性層は アプレーションを起こし、上層の親水性層と共に除去さ れ、3~97%のポジ様の親水性層網点画像が形成され た。これを下記の基準で感度及びインク着肉性を評価し

像が再現する最低露光量により感度の評価を行った。露 光量が低いほど高感度であることを示している。

を400倍の顕微鏡で観測し、97%の親水性層網点画

【0093】 (インク着肉性) 最低露光量にてレーザー 露光を施した印刷版上を、現像インク(富士写真フイル ム社製現像インクPI-2)を付着させたスポンジを用 いて5回コスり処理を施した後、該印刷版の50%の網 点画像部分のインク着肉状況からインク着肉性の評価を 行った。

A:網点画像部分の80%以上の部分にインクが付着。

【0092】 (感度) 各種露光量での親水性層網点画像 50

B:網点画像部分の70%以上80%未満の部分にイン クが付着。

C:網点画像部分の40%以上70%未満の部分にイン クが付着。

D:インクの付着部分が網点画像部分の40%未満であ る。

【0094】比較例1

実施例で用いた親水性組成物の代わりに、下記の組成物 を用い、塗布後、100℃で4分間乾燥し、乾燥膜厚 1. 5 μ mの親水性層を設けた以外は実施例と同様に感 光性印刷版を作成し、同様に評価した。

[0095]

(比較例の親水性層組成物)

ポリビニルアルコール (日本合成化学社製、GL-05) 100重量部

900重量部

実施例及び比較例の結果を第2表に示した。

【表16】

[0096]

第 2 表

実施例	有機高分子	有機高分子 物質(2) の	基板	基板の 熱伝導	光吸収剂	感度	インク
	物質(1)の配合量 (重量部)	配合量 (重量部)		度(W/mK)		(mJ/cm²)	着肉性
1	5 0	0	K 1	0.14	SS-1	500	Α
2	5 0	0	K 2	0.29	SS-1	700	Α
3	5 0	0	КЗ	237	SS-1	3000	Α
4	5 0	0.	K 4	0.18	SS-1	500	Α
5	5 0	0	K 5	0.18	SS-1	500	Α
6	0	50	K 6	0.18	SS-1	300	Α
7	5 0	0	K 4	0.18	SS-2	600	Α
8	5 0	0	K 4	0.18	SS-3	700	Α
比較例 1	5 0	0	КЗ	237	S S - 1	4000	D

#### [0097]

ミドのような水溶性アクリル系化合物のグラフト重合体 を含有させることにより、感度並びに着肉性の優れたダ

イレクト感光性平板印刷版が得られる。特に熱伝導度の 【発明の効果】本発明によれば、親水性層にアクリルア 30 小さい基板を用いることにより、より優れた感度の印刷 版が得られる。

フロントページの続き

(51) Int. Q.6

識別記号

FΙ

G 0 3 F 7/027

503

G 0 3 F 7/027